◎ 公 開 特 許 公 報 (A) 平2-233501

5 Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

43公開 平成2年(1990)9月17日

C 01 B 3/22 3/32 A 8518-4G A 8518-4G

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全3頁)

の発明の名称 メタノー・

メタノール改質触媒化反応管の製造方法

②特 顧 平1-52071

@出 願 平1(1989)3月6日

@発明者 森賀

卓 也

広島県広島市西区観音新町 4丁目 6番22号 三菱重工業株

式会社広島研究所内

烟発 明 者 今 井

哲 也

広島県広島市西区観音新町4丁目6番22号 三菱重工業株

式会社広島研究所内

⑪出 願 人 三菱重工業株式会社

東京都千代田区丸の内2丁目5番1号

仰代 理 人 弁理士 内 田 明 外 2 名

明 細 警

1. 発明の名称

メタノール改質触媒化反応管の製造方法

2. 特許請求の範囲

密敞したアルミニウム、鋼を主成分とする合金に、この合金よりも高い融点を有する金属よりなる反応管を浸漬することにより数反応管に削記合金を担持させた後、これをアルカリ水溶液に浸漬して担持合金の表面からアルミニウムを密出することを特徴とするメタノール改賞触媒化反応管の製造方法。

3 発明の詳細な説明

[産業上の利用分野]

本発明は、メタノール改質触媒化した反応管の製造方法に関し、更に詳しくはメタノール又はメタノールと水の混合物から水素含有ガスに改質する触媒化した反応管の製造方法に関する ものである。

[従来の技術〕

従来のメタノールを改賞する触媒としては、

アルミナなどの担体に日金などの白金属元素又は銅、ニッケル、クロム、亜鉛などの卑金属元素及びその酸化物などを担持した触媒が提案されている。又上述した金属担持法による触媒とは別に沈殿法による調製法があり、この方法で調製される触媒の代表例としては、亜鉛、クロム、さらには銅を含有してなるメタノールの改質触媒がある。

[発明が解決しようとする課題]

従来のメタノールを改質する触媒としては、

先に述べた金属担持法や沈殿法によつて調製される触葉が提案されているが、これらの触媒は低温活性に乏しく、熱的劣化を起しやすいなど現在のところ多くの問題点を残している。

[課題を解決するための手段]

そこで、本発明者らは反応熱の伝熱速度を大きくすることを目的として、メタノール改質反応器として触媒を担持させた伝熱管(反応管)を用いることにより、伝熱機能および触媒機能の双方を同時に合わせ持たせることを見出し、

また本発明でいうアルミニウム、鋼を主成分とする合金とはアルミニウムを50 wts 以上、鋼を30~50 wts 含有し、その他亜鉛、クロムを含有する合金である。また本発明でいうアルカリ水溶液とは、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウムのいずれかを1 s以上、40 s以下含有する水溶液である。

先ず望まれる組成の合金を坩堝中で榕殿し、 その触点より20~50℃望ましくは30~40 で上の温度に保持する。これに例えばステンレス金網を受賞し引き上げると、合金は金網の網目に担持され、冷却固化の後には板状となる。 予め金網を望まれる形に加工しておけばその形に製作し得る。又、例えば、反応器(伝熱管)に、望まれる形に加工されたステンレス金網を予め装着し、これを溶融した合金に浸漬すれば、同様にして岩壁と一体化した合金を得る。

上述のようにして形成された合金を、前記の アルカリ水器液に浸漉して合金表面からアルミ ニウムを溶出させることによつて、本発明のメ 本発明に到達した。

すなわち、本発明は容融したアルミニウム、 網を主成分とする合金に、この合金よりも高い 融点を有する金属よりなる反応管を浸漬するこ とにより該反応管に前配合金を担持させた後、 これをアルカリ水溶液に浸漬して担持合金の表 面からアルミニウムを溶出することを特象とす るメタノール改質触媒化反応管の製造方法であ る。

上述したように、本発明は反応管(伝熱管)を溶験したアルミニウム、銅を主成分とする合金に浸漬することにより、反応管の内壁あるいは外壁に前記合金を担持させて、次にこれをアルカリ水溶液に浸漬して、表面からアルミニウムを溶出することによつてメタノール改質触媒化反応管を製造する方法である。

以下、本発明を更に詳細に説明する。

本発明でいう水素含有ガスとは、水素を50 多以上、一般化炭素を35多以下、二酸化炭素 を25多以下含有するガスである。

タノール改質触媒化反応官が製造される。 本発明の反応管の触媒は、いわゆるラネー型触媒であり、アルミニウムを容出させる程度については、反応管(伝熱管)壁と触媒界面に関し、剥離せず、かつ触媒成分である金属の高温使用時におけるシンタリングを防ぐ程度にすべきである。

本発明のメタノール改賞方法における好まし い反応条件は、次の通りである。

反応温度 : 200~700 c、 特に好まし くは300~600 c

反応圧力 : 0~30 kg/cm²G 、特に好まし

⟨ i± 0 ~ 1 5 kg/cm²G

メタノール1モルに対する水の供給モル比:

10以下、特に好ましくは3以

以下、実施例により、本発明を具体的に説明する。

下

〔寒施例1〕

鎖3 & 5 Wt%、クロム32 Wt%、残部アルミ

第 1 表

触媒 外表面複 反応圧力 5 [kg/cm²0] 反応温度 300~500 [で] 反応温度 300~500 [で] 反応器 触媒! メタノール 10cc/h 水 10cc/h.

第 2 表

触媒		1		2	
反応温度 [2]		400	500	300	400
メタノール転化率〔多〕		8 9	96	8 7	98
改 変質 ガ	H ₂	6 6	64	7 4	7.3
ガス	co	3 2	3 1	2	5
組成	CH4	1	3	0.5	1
(mo14)	CO2	1	2	2 3.5	2 1

改質ガス組成はH₂O. CH₃OHを除外した 組成である。

ニウムとなるように所定量の各金減を坩堝中で1200~1250で存融し、30分間との温度で保持した後、これを900でに冷却した。 近り曲げた30メッシュ ステンレス金網を移融している触媒合金中に受賞し、30秒以内に引上げ放冷した。このようにして製造したものを、30 wtwの苛性ソーダ格液に100でで3分間浸貨し、表面付近のアルミニウムを搭出し、水洗の後乾燥させ、触媒1を調製した。

[実施例 2]

網 5 0 wt%、 亜鉛 2 0 wt%、 残部 アルミニウムとなるように所定量の各金属を実施例 1 と同様にして、触媒 2 を調製した。

この触媒 1、2を第1表に示す条件で、触媒 活性評価を行つた。その結果を第2表に示す。 第2表から明らかなように、水素と一般化炭素 がほぼ理論量得られ、選択性がよいことがわか つた。

[発明の効果]

代理人
内田

明

代理人
萩原

死
項

無
夫

四
第

夫
共

表
四

第
夫

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
日

日
<